#### (12) DEMANDE ÎNTERNATIONALE PUBLIÉE EN VERTU DU TRAITÉ DE COOPÉRATION EN MATIÈRE DE BREVETS (PCT)

#### (19) Organisation Mondiale de la Propriété Intellectuelle

Bureau international



### | 1888| | Binglin II Glowe Hall Chin (Bin (Bin (I) II) Gold Glow Glow Cite (I) at 180 (Glow (Bin (Bin (Bin (Bin

(43) Date de la publication internationale 25 mars 2004 (25.03.2004)

PCT

# (10) Numéro de publication internationale WO 2004/024631 A1

(51) Classification internationale des brevets<sup>7</sup>:

C01G 31/00

1700

(21) Numéro de la demande internationale :

PCT/FR2003/002685

(22) Date de dépôt international:

10 septembre 2003 (10.09.2003)

(25) Langue de dépôt :

français

(26) Langue de publication :

français

(30) Données relatives à la priorité :

02/11370 13 septembre 2002 (13.09.2002)

,

- (71) Déposant (pour tous les États désignés sauf US): MSSA [FR/FR]; Pomblière, F-73600 Saint Marcel (FR).
- (72) Inventeurs; et
- (75) Inventeurs/Déposants (pour US seulement): HARABASZ, Arnaud [FR/FR]; HLM La Saulcette, Pomblière, F-73600 Saint Marcel (FR). LE MOUELLIC, Christian [FR/FR]; 31, rue Basse de la Gare, F-73600 Moutiers (FR). POINTU, Lionel [FR/FR]; Immeuble Le Catinat, Place Albert Serraz, F-73800 Montmelian (FR). FLACHER, Pierre [FR/FR]; 160, allée du Clos Rubin, F-73260 Aigueblanche (FR).

- (74) Mandataire: MOUGEOT, Jean-Claude; Pechiney, 217, cours Lafayette, F-69451 Lyon Cedex 06 (FR).
- (81) États désignés (national): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
- (84) États désignés (régional): brevet ARIPO (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), brevet eurasien (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), brevet européen (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MG, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), brevet OAPL (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

#### Publiée:

- avec rapport de recherche internationale
- avant l'expiration du délai prévu pour la modification des revendications, sera republiée si des modifications sont reçues

En ce qui concerne les codes à deux lettres et autres abréviations, se référer aux "Notes explicatives relatives aux codes et abréviations" figurant au début de chaque numéro ordinaire de la Gazette du PCT.

(54) Title: METHOD OF PRODUCING CRYSTALLINE LITHIUM/VANADIUM OXIDE POWDER

(54) Titre: PROCEDE DE FABRICATION DE POUDRES CRISTALLINE D'OXYDE DE LITHIUM ET DE VANADIUM

(57) Abstract: The invention relates to a method of producing a crystalline lithium/vanadium mixed oxide powder having formula  $\text{Li}_{1+x}V_3O_8$ , wherein x is between 0 and 0.2. The inventive method comprises the following steps: formation of an aqueous suspension from a NH<sub>4</sub>VO<sub>3</sub> paste and lithium hydroxide monohydrate powder; continuous dehydration of the aforementioned suspension in a stream of hot gas at a temperature of between 200 and 600 °C in order to form a dry powder of a precursor, having a particle size of between 10 and 100 ?m; and calcination of said precursor at a temperature of between 380 and 580 °C into a crystalline powder  $\text{Li}_{1+x}V_3O_8$ . The product thus obtained is intended, in particular, for the production of lithium rechargeable batteries and battery electrodes.

(57) Abrégé: L'invention a pour objet un procédé de fabrication d'une poudre cristalline d'oxyde mixte de lithium et vanadium de formule  $Li_{1+x}V_3O_8$ , x étant compris entre 0 et 0,2, comportant: la formation d'une suspension aqueuse à partir d'un pâte de  $NH_4VO_3$ , et de poudre de lithine mono-hydratée, la déshydratation en continu de cette suspension dans un courant de gaz chaud à une température comprise entre 200 et 600 °C pour former une poudre sèche d'un précurseur de granulométrie comprise entre 10 et  $100 \,\mu m$ , la calcination de ce précurseur é une température comprise entre 380 et 580 °C en une poudre cristalline de  $Li_{1+x}V_3O_8$ . Le produit obtenu est destiné notamment à la fabrication d'électrodes de piles et batteries rechargeables au lithium.



#### Procédé de fabrication de poudre cristalline d'oxyde de lithium et de vanadium

#### 5 Domaine technique

L'invention concerne un procédé de fabrication d'une poudre cristalline d'oxyde mixte de lithium et vanadium de formule  $\text{Li}_{1+x}V_3O_8$ , x étant compris entre 0 et 0,2. Ce produit est destiné notamment à la fabrication d'électrodes de piles et batteries rechargeables au lithium.

#### Etat de la technique

10

15

20

25

30

Les méthodes existantes de synthèse de l'oxyde mixte Li<sub>1+x</sub>V<sub>3</sub>O<sub>8</sub> ont en commun la réaction d'un composé de vanadium sur un sel de lithium. Elles se distinguent selon qu'elles ont recours ou non à un solvant.

L'usage de l'eau comme solvant, conduisant à la formation d'un gel, est connue par le brevet US5039582 (PISTOIA). Ce gel, obtenu après plus de 24 heures à partir de LiOH et de V<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, est difficile à filtrer et à sécher. Le brevet US 6177130 (FREY) fait mention d'une solution aqueuse de lithine et d'acide vanadique préparé par passage de métavanadate d'ammonium (MVA) sur une résine. Cette solution est séchée et son résidu redissout dans un solvant organique pour générer un produit pour l'application couche mince de qualité optique. L'usage de solvant organique est mentionné, par exemple dans le brevet US 5549880 (KOKSBANG) ou la demande de brevet WO 01/22507 (3M), mais pose des problèmes d'environnement et de sécurité au stade industriel. Quelque soit le type de solvant, les procédés connus sont discontinus et limités par l'étape de filtration.

Sans solvant, il est possible de travailler sur un mélange de solides. L'obtention du composé final passe par la fusion du mélange, comme décrit dans le brevet US 5013620 (Bridgestone) et dans l'article de A.D. WADSLEY, Acta Cryst. 10(1957)261, ou une conversion légèrement sous le point de fusion comme dans le brevet US 5520903 (CHANG). Ces procédés posent le problème de transport et de broyage d'un matériau en blocs fondus ou frittés.

Le brevet US 6136476 (Hydro-Québec et 3M) décrit le mélange de poudres sèches d'un composé de lithium et d'un composé de vanadium, leur broyage au jet, et le chauffage en dessous de la température de fusion. Le procédé permet une bonne maîtrise de la granulométrie dans toute les étapes de la fabrication, le nombre d'étapes restant assez limité.

10

20

30

Cependant, la voie solide présente un certain nombre d'inconvénients par rapport à l'utilisation d'un solvant, qui permet un mélange plus intime des réactifs, et donc une réaction plus efficace, ainsi qu'une mise en œuvre plus aisée. Dans le cas de la synthèse d'un matériau cristallisé, la cristallisation après solvatation peut se faire à plus basse température que par voie solide, ce qui est plus commode et plus économique. Enfin, lorsqu'un des réactifs est luimême obtenu en solution, le procédé avec solvant peut permettre de faire l'économie d'un séchage.

L'invention a pour but de fournir un procédé de fabrication d'une poudre cristalline de  $\text{Li}_{1+x}V_3O_8$  quasi-continu, aisément industrialisable avec un nombre limité d'étapes, permettant la maîtrise de la granulométrie à chaque étape, à partir des réactifs métavanadate d'ammonium (MVA) et lithine.

#### Objet de l'invention

- L'invention a pour objet un procédé de fabrication d'une poudre cristalline d'oxyde mixte de lithium et vanadium de formule Li<sub>1+x</sub>V<sub>3</sub>O<sub>8</sub>, x étant compris entre 0 et 0,2, comportant :
  - la formation d'une suspension aqueuse à partir d'une pâte de NH<sub>4</sub>VO<sub>3</sub> et de poudre de lithine mono-hydratée,
  - la déshydratation en continu de cette suspension dans un courant de gaz chaud à une température comprise entre 200 et 600°C pour former une poudre sèche d'un précurseur de granulométrie comprise entre 10 et 100 µm.
  - la calcination de ce précurseur à une température comprise entre 380 et 580°C en une poudre cristalline de  $\rm Li_{1+x}V_3O_8$ .

#### 25 Description de l'invention

Le procédé commence par la mise en mise en suspension aqueuse de MVA pâteux et de poudre de lithine mono-hydratée dans un rapport de masse permettant l'obtention de la stoechiométrie Li/V désirée pour Li<sub>1+x</sub>V<sub>3</sub>O<sub>8</sub>, avec x compris entre 0 et 0.2. Le ratio solide sur masse totale est compris entre 40 et 60%.

L'utilisation d'un solvant permet un mélange plus intime des réactifs et une mise en œuvre plus aisée que la voie solide. De plus, dans le cas particulier de la synthèse d'un matériau cristallisé monophasé, la voie solvant nécessite des températures de cristallisation plus faibles que la voie solide et donc un coût énergétique plus faible.

20

25

Le recours à un solvant aqueux présente un avantage technico-économique par rapport au procédé décrit dans le brevet US 6136476. En effet, le déroulement de la synthèse minérale du MVA impose son obtention à l'état humide avant sa calcination ou son séchage. Qu'il s'agisse de l'emploi d'un MVA ultra-pur ou d'un MVA, produit intermédiaire du V<sub>2</sub>O<sub>5</sub> dans le cycle minier d'extraction hydrométallurgique du vanadium, l'étape de séchage n'est pas utile, et le MVA humide, pâteux ou en suspension, peut être directement injecté dans le procédé. Par ailleurs, le recyclage de l'effluent ammoniac peut être intéressant, d'un point de vue économique et environnemental, dans le cadre d'une intégration à l'hydrométallurgie du vanadium consommatrice de ce gaz.

La suspension ainsi obtenue est maintenue agitée dans une atmosphère neutre, par exemple d'azote, entre ½ et 24 h, et entre 20 et 90°C, jusqu'à son introduction dans un pulvérisateur à jet de gaz chaud, par exemple un appareil RINAJET de la société RIERA NADEU S.A.. Les forts débits turbulents de gaz chauds (250-600°C) de cet appareil permettent une déshydratation instantanée du produit solide et l'obtention d'un précurseur du produit final sous la forme d'une poudre sèche de granulométrie comprise entre 10 et 100 μm.

La suspension agitée ne présente pas les caractéristiques rhéologiques d'un gel et la technologie de déshydratation employée contourne ainsi l'étape de filtration difficile qu'utilise les autres procédés de l'art antérieur utilisant la voie « sol-gel ».

La poudre obtenue est chargée dans un four à tapis assurant l'étape de calcination entre 380 et 580°C, et évitant la ré-agglomération du produit. Cette étape permet la formation du produit Li<sub>1+x</sub>V<sub>3</sub>O<sub>8</sub>, cristallisé sans dégradation de la granulométrie, qui reste comprise entre 10 et 100 µm. Ce produit peut être optionnellement micronisé et/ou mélangé à du noir de carbone.

Par rapport aux autres procédés utilisant un solvant, le procédé selon l'invention permet un fonctionnement moins discontinu. Le temps nécessaire de mise en contact en suspension est plus faible que celui de la formation d'un gel. On évite ainsi l'étape difficile de la filtration d'un gel, et on privilégie au contraire la déshydratation de la suspension par alimentation continue dans un jet de gaz chaud, à l'aide par exemple d'un appareil de la gamme commerciale RINAJET (RIERA NADEU SA) à haut débit massique.

#### 30 Description des figures

La figure 1 représente le diagramme de diffraction X du produit final de l'exemple 1. La figure 2 représente le diagramme de diffraction X du produit final de l'exemple 2.

#### Exemples

10

15

20

25

### Exemple 1 : LiV<sub>3</sub>O<sub>8</sub> de pureté standard

4872 g de MVA ALDRICH de pureté 98,6%(poids sec) et 584 g de LiOH,H<sub>2</sub>O ALDRICH de pureté 99.6% sont mis en suspension dans de l'eau distillée en respectant un ratio de 300 ml de solvant par mole de LiV<sub>3</sub>O<sub>8</sub>

La dizaine de litres de suspension ainsi produite est maintenue agitée à 50°C pendant 24 heures sous azote. Elle est introduite dans un modèle réduit des appareils de la gamme commerciale RINAJET de la société RIERA NADEU S.A. à 1 l/h avec une température d'entrée de gaz chaud de 280°C.

La poudre déshydratée ainsi obtenue est calcinée en barquette 10 heures à  $400^{\circ}$ C pour donner au final un produit identifié par diffraction X comme du LiV<sub>3</sub>O<sub>8</sub> avec comme impureté V<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, dont la raie la plus intense se trouve à  $2\theta = 20,27^{\circ}$ , comme représenté par le diagramme de la figure 1 Cette caractérisation est effectuée à l'aide d'un diffractomètre Siemens D-5000, avec la raie K $\alpha$  du cuivre, en  $2\theta$  variant de 5 à  $100^{\circ}$  par pas de  $0,02^{\circ}$  et 2 s par pas. Le produit contient, en poids, 2,35% de lithium et 52,2% de vanadium, dont 2,21% de V<sup>+4</sup>.

### Exemple 2: Li<sub>1,2</sub>V<sub>3</sub>O<sub>8</sub> de grande pureté

Dans un premier temps, on produit du MVA de haute pureté par un procédé original : 150 kg de VOCl<sub>3</sub> sont extraits de la production courante de la demanderesse. Dans un réacteur agité, ils sont injectés dans une solution NH<sub>4</sub>OH préparée préalablement à partir de 1 m<sup>3</sup> d'eau et 90 kg d'ammoniac. Par maîtrise de la température et du PH, le MVA est précipité, lavé et filtré sur toile pour être finalement déchargé sous forme de pâte humide entre 30 et 50% d'humidité.

Deux batches du procédé ci dessus permettent d'extraire 216 kg de MVA de haute pureté (poids sec), pour un poids humide de 336 kg, dont la composition figure au tableau 1 :

Tableau 1

Elément	Cl-	V <sup>+4</sup>	Fe	Na	Мо	K	Al	Si	Ca	Zn	Mg	Cu	Pb	Ni	Co
Teneur (ppm)	25	114	6	5	5	3	25	-	7	4	3	3	4	4	<10

31 kg de LiOH,H<sub>2</sub>O de la société FMC, dissoute dans de l'eau distillée puis mélangée aux 336 kg de MVA humide, permettent d'obtenir 320 l de suspension. Laissée agitée à 4°C pendant 24 heures, elle est ensuite introduite dans un appareil S1008 de la gamme RINAJET de RIERA NADEU S.A. à 60 l/h avec une température de gaz d'entrée de 350°C.

Sur cet essai, 120 kg de poudre déshydratée, sortant à 80°C, sont récupérés. Quelques dizaines de kg extraits sont calcinés 10 h à 400°C. La granulométrie du produit final, mesurée par granulométrie laser sur un appareil Malvern Instruments, est telle que 90% en volume de poudre sont inférieurs à 15,3  $\mu$ m. Le diagramme de diffraction X, représenté à la figure 2, est celui d'un cristal de Li<sub>1.2</sub>V<sub>3</sub>O<sub>8</sub> ayant comme impureté LiVO<sub>3</sub>, repérable par son pic de plus haute intensité à 20 = 18,64°. La caractérisation est réalisée sur un diffractomètre Siemens D-500, avec la raie K $\alpha$  du cuivre, en faisant varier 20 de 10 à 70° par pas de 0,04° à 15 s par pas. La composition du produit obtenu est indiquée au tableau 2 :

15

10

Tableau 2

Elément	Li	V	Fe	Na	Mo	K	Al	Si	Ca	Zn	Mg	Cu	Pb	Ni	Со
Teneur (ppm)	2.9%	51 %	40	50	30	40	25	<20	45	5	12	15	<1	20	2

20

#### Revendications

- Procédé de fabrication d'une poudre cristalline d'oxyde mixte de lithium et vanadium de formule Li<sub>1+x</sub>V<sub>3</sub>O<sub>8</sub>, x étant compris entre 0 et 0,2, comportant :
  - la formation d'une suspension aqueuse à partir d'une pâte de NH<sub>4</sub>VO<sub>3</sub> et de poudre de lithine mono-hydratée,
  - la déshydratation en continu de cette suspension dans un courant de gaz chaud à une température comprise entre 200 et 600°C pour former une poudre sèche d'un précurseur de granulométrie comprise entre 10 et 100 μm,
  - la calcination de ce précurseur à une température comprise entre 380 et 580°C en une poudre cristalline de  $\rm Li_{1+x}V_3O_8$ .
- Procédé selon la revendication 1, caractérisé en ce que la suspension est agitée avant son introduction dans le courant de gaz chaud.
  - 3) Procédé selon l'une des revendications 1 ou 2, caractérisé en ce que la granulométrie du produit final est comprise entre 10 et 100 μm.
  - 4) Procédé selon l'une des revendications 1 à 3, caractérisé en ce que la pâte de NH<sub>4</sub>VO<sub>3</sub> est une pâte de haute pureté préparée par réaction de VOCl<sub>3</sub> avec NH<sub>4</sub>OH.

Fig. 1

# Diagramme RX LiV<sub>3</sub>O<sub>8</sub> exemple 1

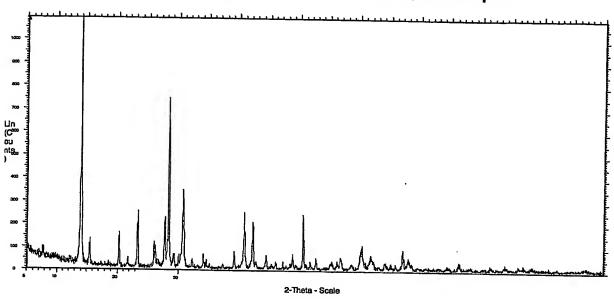
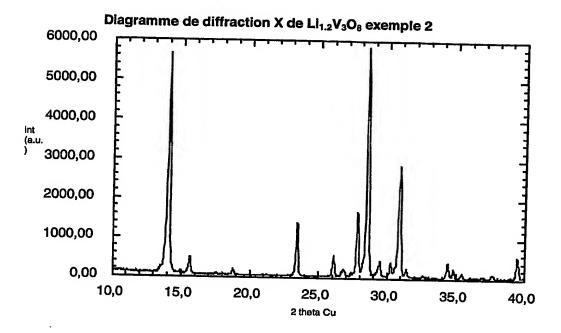


Fig 2



## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

ational	Application No
FR/FR	03/02685

			( 00, 02000
A. CLASSI IPC 7	FICATION OF SUBJECT MATTER C01G31/00		
According to	o International Patent Classification (IPC) or to both national classifi	cation and IPC	
	SEARCHED ,		
Minimum do	ocumentation searched (classification system followed by classification sy	tion symbols)	
IPC 7	CO1G		
Documentat	tion searched other than minimum documentation to the extent that	such documents are included in the f	ields searched
	ata base consulted during the international search (name of data b	ase and, where practical, search term	ns used)
EPO-In	ternal, WPI Data, PAJ, IBM-TDB	ı	
	•		1
C. DOCUM	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	·	
Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the re	elevant passages	Relevant to claim No.
Х	DATABASE WPI Section Ch, Week 200322		1-4
	Derwent Publications Ltd., Londo	n, GB;	,
	Class A85, AN 2003-227795 XP002267979		·
	& SG 86 325 A (UNIV SINGAPORE NA	T)	
	19 February 2002 (2002-02-19) abstract		
A	US 5 512 214 A (KOKSBANG RENE)		1,4
	30 April 1996 (1996-04-30) claims 1-22		
	·		
Furt	I her documents are listed in the continuation of box C.	Potont family mamban as	- Vistad la sassa
		X Patent family members are	e listed in annex.
	stegories of cited documents :  ent defining the general state of the art which is not	"T" later document published after to or priority date and not in confi	ict with the application but
"E" earlier	dered to be of particular relevance document but published on or after the International	cited to understand the principle invention  "X" document of particular relevance	
"L" docume	fate ent which may throw doubts on priority claim(s) or	cannot be considered novel or involve an inventive step when	cannot be considered to
which citation	is cited to establish the publication date of another n or other special reason (as specified) ent referring to an oral disclosure, use, exhibition or	"Y" document of particular relevanc cannot be considered to involve	e an inventive step when the
other i	means ent published prior to the international filing date but	document is combined with on ments, such combination being in the art.	
later th	han the priority date claimed	"&" document member of the same	<u> </u>
vale of the	actual completion of the international search	Date of mailing of the internation	onal search report
	6 January 2004	04/02/2004	
Name and r	mailing address of the ISA  European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2	Authorized officer	
	NL – 2280 HV Rijswijk Tel. (+31–70) 340–2040, Tx. 31 651 epo ni, Fax: (+31–70) 340–3016	Drouot, M-C	
	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	1	

### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

rmation on patent family members

leternational Application No						
T/FR	03/02685					

Patent document cited in search report		Publication date		Patent family member(s)	Publication date	
SG 86325	Α	19-02-2002	SG	86325 A1	19-02-2002	
US 5512214	Α΄	30-04-1996	NONE			

### RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Demande Int	ternationale No
T/FR	03/02685

		1/FR 03,	/02685					
A. CLASSEI CIB 7	MENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE C01G31/00							
Selon la clas	Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB							
B. DOMAIN	IES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE	-						
Documentati	ion minimale consultée (système de classification suivi des symboles de ${\tt C01G}$	e classement)	·					
Documentati	Documentation consultée autre que la documentation minimale dans la mesure où ces documents relèvent des domaines sur lesquels a porté la recherche							
Base de don	nnées électronique consultée au cours de la recherche internationale (n	om de la base de données, et si réalisab	le, termes de recherche utilisés)					
	EPO-Internal, WPI Data, PAJ, IBM-TDB							
C. DOCUME	ENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS							
Catégorie °	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication d	les passages pertinents	no. des revendications visées					
х	DATABASE WPI Section Ch, Week 200322 Derwent Publications Ltd., London,	GR:	1-4					
·	Class A85, AN 2003-227795 XP002267979 & SG 86 325 A (UNIV SINGAPORE NAT) 19 février 2002 (2002-02-19)							
	abrégé 							
Α .	US 5 512 214 A (KOKSBANG RENE) 30 avril 1996 (1996-04-30) revendications 1-22		1,4					
Voir	la sulte du cadre C pour la fin de la liste des documents	X Les documents de familles de bre	evets sont indiqués en annexe					
° Catégories	s spéciales de documents cités:	document ultérieur publié après la date	de dénôt international ou la					
consid	ent définissant l'état général de la technique, non léré comme particulièrement pertinent	date de priorité et n'appartenenant pa technique pertinent, mais cité pour co ou la théorie constituant la base de l'i	is à l'état de la Imprendre le principe					
ou apr	ant antérieur, mais publié à la date de dépôt international rès cette date ant pouvant jeter un doute sur une revendication de	document particulièrement pertinent; l' être considérée comme nouvelle ou c inventive par rapport au document co	omme impliquant une activité					
priorité autre d	ś ou cité pour déterminer la date de publication d'une citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée)	" document particulièrement pertinent; l' ne peut être considérée comme impli	inven tion revendiquée quant une activité inventive					
"P" docume	- addament pastic divart to date de depet interribility rights							
	ieurement à la date de priorité revendiquée *& elle la recherche internationale a été effectivement achevée	" document qui fait partie de la même fa Date d'expédition du présent rapport						
2	6 janvier 2004	04/02/2004						
Nom et adre	osse postale de l'administration chargée de la recherche internationale Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentiaan 2	Fonctionnaire autorisé						
	NL – 2280 HV Rijswijk Tel. (+31–70) 340–2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31–70) 340–3016	Drouot, M-C						

# RAPPORT DE REMERCHE INTERNATIONALE

	ande Int	ernationale No
70	T/FR	03/02685

Document breve au rapport de rec		Date de publication		embre(s) de la lle de brevet(s)	Date de publication
SG 86325	Α	19-02-2002	SG	86325 A1	19-02-2002
US 551221	4 A <sup>.</sup>	30-04-1996	AUCUN		